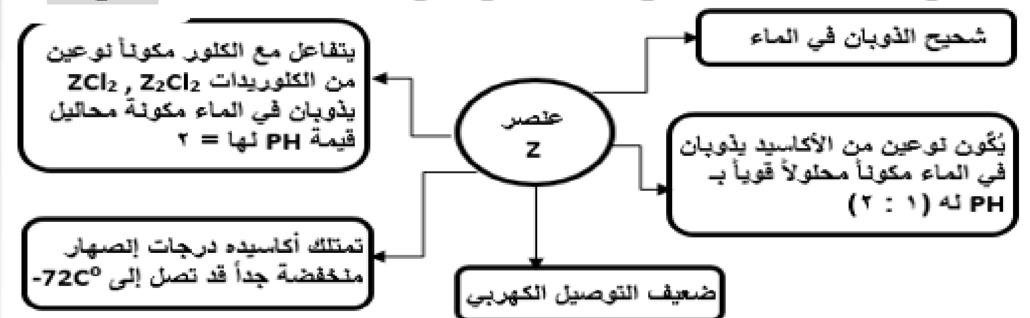
نشاط (٦-٥) التنبؤ بخصائص العناصر وموقعها بالجدول

١- المخطط الذهني أسفل يوضح بعض الخصائص الفيزيائية والكيميائية للعنصر (Z) فاستنتج الموقع المحتمل لهذا العنصر (وضح كيفية استنتاج الموقع). (٣ درجات)



....

....

....

....

....

....

٢- يقع عنصر البروم (Br) في المجموعة ١٧ والدورة الخامسة بالجدول الدوري، تنبأ ببعض خصائصه الفيزيائية والكيميائية. (٣ درجات)

....

....

....

....

٣- كلوريد العنصر (R) يتفاعل مع الماء مكوناً محلولاً حمضياً وأبخرة بيضاء وراسب أبيض مصفر، لذا فإن هذا العنصر ينتمي إلى المجموعة: (درجة)

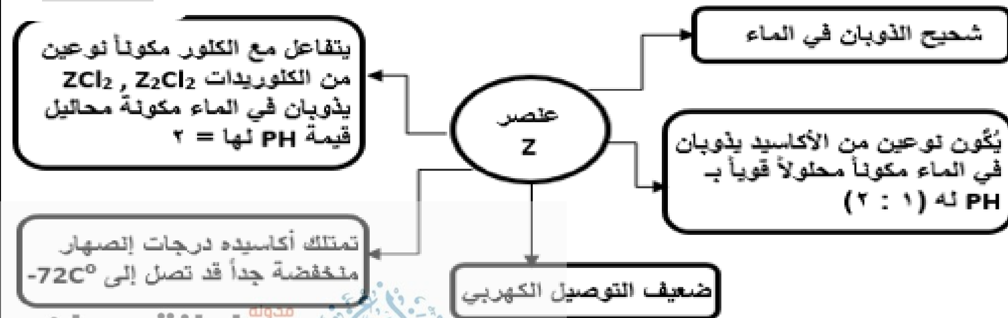
(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

7A O 4A O 2A O 1A O

www.oman-edu.com عمان التعليمية
عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (

نشاط (٦-٥) التنبؤ بخصائص العناصر وموقعها بالجدول

١- المخطط الذهني أسفل يوضح بعض الخصائص الفيزيائية والكيميائية للعنصر (Z) فاستنتج الموقع المحتمل لهذا العنصر (وضح كيفية استنتاج الموقع). (٣ درجات)



....

٢- يقع عنصر البروم (Br) في المجموعة ١٧ والدورة الخامسة بالجدول الدوري، تنبأ ببعض خصائصه الفيزيائية والكيميائية. (٣ درجات)

....

٣- كلوريد العنصر (R) يتفاعل مع الماء مكوناً محلولاً حمضياً وأبخرة بيضاء وراسب أبيض مصفر، لذا فإن هذا العنصر ينتمي إلى المجموعة: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

7A O 4A O 2A O 1A O

أ/ رمضان عبدالحليم معلم الكيمياء

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٦-٥)

رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	- بما أن العنصر ضعيف التوصيل الكهربي وأكاسيده وكلوريداته محلولها حمضي فهو عنصر لافلزي من ضمن عناصر المجموعات (5A, 6A, 7A) - بما أن العنصر يكون نوعين من الأكاسيد درجة إنصهارها منخفضة جداً فهو يقع في المجموعة 6A - لا يمكن أن يكون العنصر كربون لأن أحد أكاسيد الكربون (CO) أكسيد متعادل وليس حمضياً وبالتالي فإن هذا العنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 6A	(٣ درجات) درجة لكل نقطة.	٦-١١	استدلال
٢	- البروم عنصر لافلزي يقع في المجموعة (6A) 16 لذا بالمقارنة مع الكلور الأعلى منه في المجموعة نجد أنه: - يمتلك الخصائص الفيزيائية التالية: (درجة إنصهارة منخفضة جداً - لا يوصل التيار الكهربائي) - يمتلك الخصائص الكيميائية التالية: (يمتلك روابط تساهمية - وتركيبه الجزيئى بسيط - لا يتفاعل مع الكلور - ولا يتفاعل مع الأكسجين – شحيح الذوبان في الماء).	(٣ درجات) درجة لكل نقطة	٦-١٠	استدلال
٣	المجموعة 4A	درجة واحدة	٦-١١	استدلال